

H_3PO_4	HBr	Asam Kuat	Basa Kuat
NH_4OH	NaOH		
H_2SO_4	HNO_3		
$\text{Ba}(\text{OH})_2$	KOH	Asam Lemah	Basa Lemah
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	NH_3		
HF	HCl		

Larutan yang mempunyai pH lebih besar dari 7 adalah

A

Gula

B

. Alkohol

C

Asam klorida

D

Amoniak

YANG TERMASUK LARUTAN BASA

A

H_3PO_4

B

HCl

C

NaCl

D

NaOH

Yang bukan sifat asam

A

merubah warna kertas lakkmus merah menjadi biru

B

memiliki pH kurang dari 7

C

bersifat korosif pada logam

D

dapat menghantarkan listrik

Yang bukan senyawa amfoter

A

air

B

asam
amino

C

amonia

D

Aluminium
hidroksida

Tentukan yang mana yang merupakan asam konjugasi



A

H_2O

B

H_2S

C

H_3O^+

D

HS^-

Berdasarkan reaksi $\text{H}_2\text{CO}_3_{(\text{aq})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{aq})} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+_{(\text{aq})} + \text{HCO}_3^-$, pernyataan di bawah ini yang benar adalah....

A

HCO_3^- merupakan basa konjugasi dari beri H_2CO_3

B

H_3O^+ bersifat basa

C

Reaksi diatas yang bertindak sebagai donor proton adalah H_2O

D

H_2O dan HCO_3^- merupakan pasangan asam basa konjugasi

teori asam basa menurut para ahli

A

teori rutherford

B

teori kunjugasi

C

Teori Arrhenius

D

teori Daltn

Senyawa basa menurut Bronsted - Lowry adalah.....

A

Senyawa yang berasa pahit dan licin

B

Senyawa yang menerima donor pasangan elektron dari senyawa lain

C

Senyawa yang bertindak sebagai akseptor proton

D

Senyawa yang memberikan ion H⁺ kepada senyawa lain

yang termasuk larutan asam

A

NaOH

B

NACl

C

H₂SO₄

D

CH₃COOH

$\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$ Pada reaksi tersebut spesi yang bersifat asam adalah.....

A

NH₃

B

H₂O

C

NH₄⁺

D

H₂O dan NH₄⁺